PATENT ABSTRACTS OF JAPAN

(11)Publication number:

2003-095722

(43) Date of publication of application: 03.04.2003

(51)Int.CI.

CO4B 24/26 CO4B 24/02

CO4B 24/32.

(21)Application number: 2001-295740

(71)Applicant: NIPPON SHOKUBAI CO LTD

(22)Date of filing:

27.09.2001

(72)Inventor: YAMASHITA AKIHIKO

TANAKA HIROMICHI

HIRATA TAKESHI

UNO TORU

ONDA YOSHIYUKI

(54) CEMENT ADMIXTURE

(57)Abstract:

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a cement admixture which has high dispersibility and prevents slump loss in a low water ratio range, and simultaneously has low viscosity. SOLUTION: The cement admixture contains the three components of (A) a copolymer containing (I) a structural unit originated from (a) an unsaturated(poly)alkylene glycol ether monomer having a 2 to 4C alkenyl group in which a 2 to 18C oxyalkylene group is introduced (an average addition molar number of oxyalkylene group is 1-500), and (II) a structural unit originated from (b) a maleic monomer (b) as essential structural units, and in which the structural unit (I) and the structural unit (II) occupy ≥1 wt.% in the whole structural unit, and (a) an unsaturated(poly)alkylene glycol ether monomer, and (B) water soluble polyalkylene glycol as essential components, and in which the contents of the (a) unsaturated(poly)alkylene glycol ether is 1 to 100 wt.% to the (A) copolymer, and the contents of the (B) water soluble polyalkylene glycol is 1 to 50 wt.% to the (A) copolymer.

LEGAL STATUS

[Date of request for examination]

24.02.2003

[Date of sending the examiner's decision of rejection

[Kind of final disposal of application other than the examiner's decision of rejection or application converted registration]

[Date of final disposal for application]

[Patent number]

[Date of registration]

[Number of appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of requesting appeal against examiner's decision of rejection]

[Date of extinction of right]

THIS PAGE BLANK (USPTO)

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出願公開番号 特開2003-95722 (P2003-95722A)

(43)公開日 平成15年4月3日(2003.4.3)

| (51) Int.Cl. ⁷ | | 觀別記号 | FΙ | | テーマコード(参考) | | | |
|---------------------------|------------|-----------------------------|--------------|---------|--------------------------|--------------|-----------|--|
| C 0 4 B | 24/26 | | C04B 2 | 24/26 | | В | | |
| | | | | | 1 | H | | |
| | 24/02 | | 2 | 4/02 | | | | |
| , | 24/32 | | 2 | 4/32 | ' A | | | |
| | | | 審査請求 | 未請求 | 請求項の数3 | OL | (全 18 頁) | |
| (21)出願番 | ————— 身 | 特願2001-295740(P2001-295740) | (71)出願人 | 0000046 | 628 | | | |
| | | | | 株式会 | 社日本触媒 | | | |
| (22)出顯日 | | 平成13年9月27日(2001.9.27) | | 大阪府 | 大阪市中央区高品 | 題橋4丁 | 目1番1号 | |
| | | | (72)発明者 | 山下 | 明彦 | | | |
| | | | | | 次田市西御旅町 | 5番8号 | 株式会社 | |
| | | | (20) 24-27-4 | 日本触 | | | | |
| | | • | (72)発明者 | 田中发 | | | 14 5 4 11 | |
| | | | | | 吹田市西御旅町 (| 6番8号 | 株式会社 | |
| | | | (72)発明者 | 日本触 | - | | | |
| | | | (14) 光明省 | 枚田 6 | ^足 次田市西御旅町: | # 0 <u>=</u> | ##-PA#L | |
| | | | } | 日本触 | | の供の方 | 体风云红 | |
| | | | | | | 5 | 終頁に続く | |

(54) 【発明の名称】 セメント混和剤

(57)【要約】

【課題】 高減水率領域において高い分散性とスランプロス防止性を発揮すると同時に、粘性低減性をも有するセメント混和剤を提供する。

【解決手段】 炭素原子数2~18のオキシアルキレン基を導入(オキシアルキレン基の平均付加モル数は1~500)した炭素原子数2~4のアルケニル基を有する不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)由来の構成単位(I)とマレイン酸系単量体

- (b)由来の構成単位(II)とを必須の構成単位として有し、かつ、構成単位(I)と構成単位(II)とが各々全構成単位中の1重量%以上をよめる共重合体
- 各々全構成単位中の1重量%以上を占める共重合体 (A)、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル 系単量体(a)及び水溶性ポリアルキレングリコール (B)の3成分を必須成分として含み、かつ、不飽和 (ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)の含有量が共重合体(A)に対して1~100重量%であり、水溶性ポリアルキレングリコール(B)の含有量が共重合体(A)に対して1~50重量%であるセメント混和剤。

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記の共重合体(A)、下記一般式(1)で表わされる不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)及び水溶性ポリアルキレングリコール(B)の3成分を必須成分として含み、かつ、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)の含有量が共重合体(A)に対して1~100重量%であり、水溶性ポリアルキレングリコール(B)の含有量が共重合体(A)に対して1~50重量%であるセメント混和剤であって、該共重合体(A)は、下記一10般式(1);

$$YO(R^{1}O)nR^{2}$$
(1)

(式中、Yは炭素原子数2~4のアルケニル基を表わし、R² は水素原子又は炭素原子数1~30の炭化水素基を表わし、R¹ 〇は炭素原子数2~18のオキシアルキレン基の1種又は2種以上の混合物を表わし、nはオキシアルキレン基の平均付加モル数であり1~500の数を表わす。)で表わされる不飽和(ボリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)由来の構成単位(I)とマレイン酸系単量体(b)由来の構成単位(I)とを必須の構成単位として有し、かつ、構成単位

(1)と構成単位(II)とが各々全構成単位中の1重量%以上を占めることを特徴とするセメント混和剤。 【請求項2】 マレイン酸系単量体(b)が下記一般式(2)で表わされることを特徴とする、請求項1に記載のセメント混和剤。一般式(2);

【化1】

(式中、Xは、-OM, 又はZ-(R³O) gR⁴を表 わし、 M_1 、 M_2 は、それぞれ独立に、水素原子、一価 金属、二価金属、アンモニウム基又は有機アミノ基を表 し、-Z-は、-O-又はNH-を表わし、R3Oは、 炭素原子数2~18のオキシアルキレン基の1種又は2 種以上の混合物を表わし、R⁴ は、水素原子、炭素原子 数1~30のアルキル基、フェニル基、アミノアルキル 基、アルキルフェニル基又はヒドロキシルアルキル基 (アミノアルキル基、アルキルフェニル基、ヒドロキシ ルアルキル基中のアルキル基の炭素原子数は1~30で ある)を表わし、qは、オキシアルキレン基の平均付加 モル数であり、0~500の数を表わす。但し、M、が 結合している酸素と、Xが結合している炭素とが結合し て酸無水物基(-CO-O-CO-)を構成しているも のを含む。この場合、M,及びXは存在しない。) 【請求項3】 水溶性ポリアルキレングリコール (B)を構成するオキシアルキレン基が、炭素原子数が

合物であり、ポリアルキレングリコールの未端基が、水 素原子、炭素原子数1~30のアルキル基又は(アルキル)フェニル基であることを特徴とする、請求項1又は 2に記載のセメント混和剤。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、セメント混和剤及びこれを用いたセメント組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】セメントに水を添加したセメントペース トや、これに細骨材である砂を混合したモルタル、さら に粗骨材である小石を混合したコンクリートは、各種構 造材等に大量に使用されている。そして昨今のコンクリ ート業界では、コンクリート建造物の耐久性と強度の向 上が強く求められており、これを達成するには単位水量 の低減が重要な課題になっている。しかしながら、モル タルやコンクリートは、経時的にセメントと水との水和 反応が進行して硬化するため、スランプロス、即ち、水 添加後の時間経過と共に流動性が低下する現象が避けら れないのが一般的である。この様なセメントの分散性を 確保すべく、種々のセメント分散剤が開発されている。 【0003】各種セメント分散剤のうち、特にポリカル ボン酸系のセメント分散剤は、ナフタレン系など他のセ メント分散剤に比べて高い分散性能を発揮する点で有利 であり、例えば、特開昭57-118058号公報、特 開平9-142905号公報等には、ポリエチレングリ コールモノアリルエーテル系単量体とマレイン酸系単量 体とを特定の比率で用いて導かれる共重合体を含むセメ ント分散剤が提案されており、又、特開昭63-285 30 140号公報等にはポリオキシアルキレンモノアルケニ ルアルキルエーテルと無水マレイン酸との共重合体を主 成分とするセメント分散剤が提案されている。しかし、 これらのポリカルボン酸系セメント分散剤でも、スラン プロスを完全に解消するまでには到っておらず、さら に、高強度コンクリートに必要とされる高減水率領域に おいては、コンクリート組成物のワーカビリティの低下 といった問題が生じている。即ち、髙減水率領域では、 コンクリートの流動性が低下し、特に高シェアー下にお ける粘性が高くなり、ポンプ圧送時のポンプ負荷が極め て大きくなってポンプ圧送に弊害が生じているのが現状 である。

[0004]

【発明が解決しようとする課題】そこで、本発明の課題は、高減水率領域において高い分散性とスランプロス防止性を発揮すると同時に、粘性低減性をも有するセメント混和剤を提供することにある。

[0005]

【請求項3】 水溶性ポリアルキレングリコール 【課題を解決するための手段】本発明者らは、鋭意検討(B)を構成するオキシアルキレン基が、炭素原子数が の結果、特定の不飽和(ポリ)アルキレングリコールエ 2~18のオキシアルキレン基の1種又は2種以上の混 50 ーテル系単量体とマレイン酸系単量体とを共重合させて

得られる、分子中に(ポリ)オキシアルキレン基とカル ボキシル基とを有する特定の重合体と、特定の不飽和 (ポリ) アルキレングリコールエーテル系単量体と、水 溶性ポリアルキレングリコールとの3成分を必須とする 配合物が、高減水率領域において高い分散性と高いスラ ンプロス防止性を発揮すると同時に、粘性低減性にも優 れたセメント混和剤として有用であることを見い出し、 本発明を完成するに到った。

【0006】即ち、本発明は、下記1)~3)に示す構 成からなる。

【0007】1)下記の共重合体(A)、下記一般式 (1)で表わされる不飽和(ポリ)アルキレングリコー ルエーテル系単量体(a)及び水溶性ポリアルキレング リコール(B)の3成分を必須成分として含み、かつ、 不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体 (a)の含有量が共重合体(A)に対して1~100重 量%であり、水溶性ポリアルキレングリコール(B)の 含有量が共重合体(A)に対して1~50重量%である セメント混和剤であって、該共重合体(A)は、下記一 般式(1);

$$YO(R^{1}O)nR^{2}$$
(1)

(式中、Yは炭素原子数2~4のアルケニル基を表わ し、R² は水素原子又は炭素原子数1~30の炭化水素 基を表わし、R¹ Oは炭素原子数2~18のオキシアル キレン基の1種又は2種以上の混合物を表わし、nはオ キシアルキレン基の平均付加モル数であり1~500の 数を表わす。)で表わされる不飽和(ポリ)アルキレン グリコールエーテル系単量体(a)由来の構成単位 (I)とマレイン酸系単量体(b)由来の構成単位(I 1)とを必須の構成単位として有し、かつ、構成単位 (1)と構成単位(11)とが各々全構成単位中の1重 量%以上を占めることを特徴とするセメント混和剤。 【0008】2)マレイン酸系単量体(b)が下記一般 式(2)で表わされることを特徴とする、前記1)に記 載のセメント混和剤。一般式(2);

[0009]

【化2】

【0010】(式中、Xは、-OM, 又はZ-(R ³O)qR⁴を表わし、M」、M₂は、それぞれ独立 に、水素原子、一価金属、二価金属、アンモニウム基又 は有機アミノ基を表し、-2-は、-0-又はNH-を 表わし、R3 Oは、炭素原子数2~18のオキシアルキ レン基の1種又は2種以上の混合物を表わし、R¹は、 水素原子、炭素原子数1~30のアルキル基、フェニル

キシルアルキル基(アミノアルキル基、アルキルフェニ ル基、ヒドロキシルアルキル基中のアルキル基の炭素原 子数は1~30である)を表わし、qは、オキシアルキ レン基の平均付加モル数であり、0~500の数を表わ す。但し、M」が結合している酸素と、Xが結合してい る炭素とが結合して酸無水物基(-CO-O-CO-) を構成しているものを含む。この場合、M,及びXは存 在しない。)

3)水溶性ポリアルキレングリコール(B)を構成する 10 オキシアルキレン基が、炭素原子数が2~18のオキシ アルキレン基の1種又は2種以上の混合物であり、水溶 性ポリアルキレングリコール(B)の末端基が、水素原 子、炭素原子数1~30のアルキル基又は(アルキル) フェニル基であることを特徴とする、前記1)又は2) に記載のセメント混和剤。

[0011]

【発明の実施の形態】本発明によるセメント混和剤は、 共重合体(A)、不飽和(ポリ)アルキレングリコール エーテル系単量体(a)及び水溶性ポリアルキレングリ 20 コール(B)の3成分を必須成分として含み、かつ、不 飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体 (a) の含有量が共重合体(A) に対して1~100重 量%であり、水溶性ポリアルキレングリコール (B) の 含有量が共重合体(A)に対して1~50重量%である ことを特徴としている。これをそれぞれ説明する。 【0012】上記共重合体(A)は、上記一般式(1) で表わされる不飽和(ポリ)アルキレングリコールエー テル系単量体(a)由来の構成単位(Ⅰ)とマレイン酸 系単量体(b)由来の構成単位(II)とを必須の構成 30 単位として有する重合体である。尚、共重合体(A) は、後述の単量体(c)由来の構成単位(III)を有 していてもよい。これらの構造単位はそれぞれ1種であ ってもよく、2種以上であってもよい。

【0013】上記共重合体(A)において、構成単位 (【)と構成単位(【【)とが各々全構成単位中の】重 **電%以上を占めることが必要である。さらに、構成単位** (I)の占める割合が全構成単位中の50モル%以下で あることが好ましい。上記構成単位(I)の割合が1重 量%未満では、共重合体(A)中に存在する不飽和(ボ 40 リ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)由来 のオキシアルキレン基の割合が少なすぎ、又、上記構成 単位(I I)の割合が1重量%未満では、共重合体

(A) 中に存在するマレイン酸系単量体(b) 由来のカ ルボキシル基の割合が少なすぎ、充分な分散性を発揮し 得ないこととなる。一方、構成単位(1)の占める割合 は、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単 量体(a)の重合性が低いことから、分散性の高い共重 合体(A)を高収率で得るために、全構成単位中の50 モル%以下であることが好ましい。尚、構成単位(1) 基、アミノアルキル基、アルキルフェニル基又はヒドロ 50 の占める割合としては、5 重量%以上が好ましく、10

重量%以上がより好ましく、20重量%以上がさらに好 ましく、40重量%以上が最も好ましい。又、共重合体 (A) における構成単位(I) と構成単位(II) との 合計の比率(重量%)としては、共重合体(A)全体の 50~100重量%が好ましく、70~100重量%が より好ましい。

【0014】上記共重合体(A)においては、該重合体 (A) 中のカルボキシル基を未中和型に換算した該共重 合体(A) 1g当りのカルボキシル基のミリ当量数(m eq/g)が0.2~5.0となるように、各構成単位 の比率を設定することが好ましい。上記カルボキシル基 のミリ当量数 (meq/g) としては、0.3~4.5 がより好ましく、0.3~4.0がさらに好ましく、 0. 4~3. 5が特に好ましく、0. 4~3. 0が最も 好ましい。カルボキシル基のミリ当量数が大きくなると スランプ保持性が低下傾向となり、他方、小さくなると 初期の分散性が低下傾向となる。尚、構成単位(II) の比率の上限は、共重合体(A)中のカルボキシル基を 未中和型に換算したときのカルボキシル基のミリ当量数 が上記範囲となるように設定すればよい。

【0015】上記共重合体(A)において、マレイン酸 系単量体(b)由来のカルボキシル基を有する構成単位 (| | |) 以外に、その他のカルボキシル基をもつ構成単 位を有していてもよいことから、共重合体(A)の上記 カルボキシル基のミリ当量数は、構成単位(I I) に由 来するカルボキシル基に起因するとは限られない。

【0016】上記「共重合体(A)中のカルボキシル基 を未中和型に換算した該共重合体(A)1g当りのカル ボキシル基のミリ当量数(meg/g)」とは、共重合 体(A)が塩を形成する場合を考慮したものであり、酸 30 の場合と塩を形成した場合の計算方法を以下に挙げる。 尚、以下の計算では、構成単位(II)由来のカルボキ シル基のみを例示しているが、カルボキシル基を有する その他の構成単位を含む場合には、これもカルボキシル 基のミリ当量数に含めなければならない。

(計算例1): 単量体(b) としてマレイン酸を用い、 共重合組成比が単量体(a)/単量体(b)=90/1 0 (重量%) の場合、マレイン酸の分子量は116であ り、かつ、マレイン酸は1分子中に2個のカルボキシル 基を有する2価の酸であるので、単量体(b)に由来す 40 るカルボキシル基を未中和型に換算した該重合体1g当 900カルボキシル基のミリ当量数 (meq/g) = 0. $1/(0.9+0.1)/(116/2)\times1000=$ 1.72となる。

(計算例2):単量体(b)としてマレイン酸ジナトリ ウムを用い、共重合組成比が単量体(a)/単量体 (b) = 90/10 (重量%) の場合、マレイン酸ジナ トリウムの分子量は160、マレイン酸の分子量は11 6であり、かつ、マレイン酸は1分子中に2個のカルボ キシル基を有する2 価の酸であるので、単量体(b) に 50 基のモル数の平均値を意味する。

由来するカルボキシル基を未中和型に換算した該重合体 1 g 当りのカルボキシル基のミリ当量数 (meg/g) $= (0.1 \times 116/160)/(0.9+0.1 \times 1$ $16/160)/(116/2)\times1000=1.29$ となる。尚、重合時にはマレイン酸を用い、重合後にマ レイン酸に由来するカルボキシル基を水酸化ナトリウム で完全に中和した場合も、この計算例と同様となる。

【0017】上記カルボキシル基のミリ当量数(meq /g)は、上記のような単量体に基づいた計算法で算出 する以外に、共重合体(A)のカルボキシル基の対イオ ンの種類を考慮した上で、該共重合体(A)の酸価を測 定することによって算出することもできる。

【0018】上記共重合体(A)は、例えば、構成単位 (1)を与える不飽和(ポリ)アルキレングリコールエ ーテル系単量体(a)及び構成単位(II)を与えるマ レイン酸系単量体(b)を必須成分として含む単量体成 分を共重合して製造することができるが、これに限定さ れない。例えば、単量体(a)の代わりに、アルキレン オキシドを付加する前の単量体、すなわち(メタ)アリ ルアルコール等の不飽和アルコールを用い、これを重合 開始剤の存在下で単量体(b)と共重合させた後、アル キレンオキシドを平均1~500モル付加する方法によ っても得ることができる。尚、単量体成分を共重合する 際には、必要に応じ、上記単量体と共重合可能なその他 の単量体をさらに共重合させてもよい。

【0019】上記不飽和(ポリ)アルキレングリコール エーテル系単量体(a)を表わす一般式(1)におい て、オキシアルキレン基R¹Oの炭素原子数としては、 2~18が適当であるが、2~8が好ましく、2~4が より好ましい。又、エチレンオキシド、プロピレンオキ シド、ブチレンオキシド、スチレンオキシド等の中から 選ばれる任意の2種類以上のアルキレンオキシド付加物 については、ランダム付加、ブロック付加、交互付加等 のいずれの形態であってもよい。尚、親水性と疎水性と のパランス確保のため、オキシアルキレン基中にオキシ エチレン基を必須成分として有することが好ましく、5 0モル%以上がオキシエチレン基であることがより好ま しく、90モル%以上がオキシエチレン基であることが さらに好ましい。

【0020】上記一般式(1)におけるオキシアルキレ ン基の平均付加モル数nは、1~500であることが適 当である。好ましくは2~500、より好ましくは5~、 500、さらに好ましくは10~500、とりわけ好ま しくは15~500、特に好ましくは20~500、最 も好ましくは30~300である。この平均付加モル数 が小さいほど、得られる重合体の親水性が低下して分散 性能が低下する傾向があり、一方、500を超えると、 共重合反応性が低下する傾向となる。尚、平均付加モル 数とは、単量体1モル中において付加している当該有機

【0021】上記一般式(1)におけるR²は、水素原 子又は炭素原子数1~30の炭化水素基であればよく、 該炭素原子数1~30の炭化水素基としては、例えば、 炭素原子数1~30のアルキル基(脂肪族アルキル基又 は脂環族アルキル基)、炭素原子数6~30のフェニル 基、アルキルフェニル基、フェニルアルキル基、(アル キル)フェニル基で置換されたフェニル基、ナフチル基 等のベンゼン環を有する芳香族基等が挙げられる。R² においては、炭化水素基の炭素原子数が増大するに従っ て疎水性が大きくなり、分散性が低下するため、R²が 10 炭化水素基の場合の炭素原子数としては、1~22が好 ましく、1~18がより好ましく、1~12がさらに好 ましく、1~4が特に好ましく、そしてR2が水素原子 の場合が最も好ましい。

【0022】上記一般式(1)におけるYで表わされる アルケニル基の炭素原子数としては、2~4が適当であ り、具体的には、ビニル基、アリル基、メタリル基、3 -ブテニル基等が挙げられるが、炭素原子数3~4のア ルケニル基がより好ましく、アリル基又はメタリル基が 特に好ましい。

【0023】上記一般式(1)で表わされる不飽和(ポ リ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)とし ては、例えば、アリルアルコール、メタリルアルコール 等の不飽和アルコールにアルキレンオキシドを1~50 0 モル付加して製造することができるが、具体的には、 (ポリ) エチレングリコールアリルエーテル、(ポリ) エチレングリコールメタリルエーテル、(ポリ)エチレ ン(ポリ)プロピレングリコールアリルエーテル、(ボ リ) エチレン (ポリ) プロピレングリコールメタリルエ ーテル、(ポリ)エチレン(ポリ)ブチレングリコール 30 アリルエーテル、(ポリ) エチレン(ポリ) ブチレング リコールメタリルエーテル等が挙げられる。本発明で は、構成単位(I)を与える単量体(a)として、これ らの1種を単独で使用できるほか、2種以上を併用する ことができる。

【0024】尚、上記一般式(1)で表わされる不飽和 (ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a) として、オキシアルキレン基の平均付加モル数nの異な る2種類以上の単量体を組み合わせて用いることができ る。好適な組み合わせとして、例えば、nの差が10以 40 上(好ましくはnの差が20以上)の2種類の単量体 (a)の組み合わせ、あるいは各々の平均付加モル数n の差が10以上(好ましくはnの差が20以上)の3種 類以上の単量体(a)の組み合わせ等が挙げられる。さ らに、平均付加モル数nが40~500の範囲の単量体 (a) と、1~40の範囲の単量体(a) との組み合わ せ(但しnの差は10以上、好ましくは20以上)も可 能であるが、この場合には、平均付加モル数nが40~ 300の範囲の単量体(a)の方が、平均付加モル数n

重比)で用いることが好ましい。

【0025】本発明で用いられるマレイン酸系単量体

(b) としては、下記一般式(2);

[0026]

[化3]

$$HC = CH$$

| |
 $O = C C = O$

| |
 $M_1 O X$
(2)

【0027】(式(2)中、Xは、-OM, 又はZ-(R³O) qR⁴を表わし、M₁、M₂は、それぞれ独 立に、水素原子、一価金属、二価金属、アンモニウム基 又は有機アミノ基を表し、-Z-は、-O-又はNH-を表わし、R³ Oは、炭素原子数2~18のオキシアル キレン基の1種又は2種以上の混合物を表わし、R ⁴は、水素原子、炭素原子数1~30のアルキル基、フ ェニル基、アミノアルキル基、アルキルフェニル基又は ヒドロキシルアルキル基(アミノアルキル基、アルキル フェニル基、ヒドロキシルアルキル基中のアルキル基の 20 炭素原子数は1~30である)を表わし、qは、オキシ アルキレン基の平均付加モル数であり、0~500の数 を表わす。但し、Miが結合している酸素と、Xが結合 している炭素とが結合して酸無水物基(-CO-O-C 〇一)を構成しているものを含む。この場合、M,及び Xは存在しない。)で表わされる単量体が好ましい。 【0028】上記マレイン酸系単量体(b)の例として は、特に限定はされないが、マレイン酸、及びその誘導 体を挙げることができ、これらの1種又は2種以上を用 いることができる。マレイン酸の誘導体としては、特に 限定はされないが、例えば、無水マレイン酸:マレイン 酸と炭素原子数1~30のアルコールとのハーフエステ

ル類:マレイン酸と炭素原子数1~30のアミンとのハ ーフアミド類;マレイン酸と炭素原子数1~30のアミ ノアルコールとのハーフアミドもしくはハーフエステル 類; これらのアルコールに炭素原子数2~18のアルキ レンオキシドを平均1~500モル付加させた化合物

(D) とマレイン酸とのハーフエステル類; 該化合物 (D) の片末端の水酸基をアミノ化した化合物とマレイ ン酸とのハーフアミド類;マレイン酸と炭素原子数2~ 18のグリコールもしくはこれらのグリコールの平均付 加モル数2~500のポリアルキレングリコールとのハ ーフエステル;マレアミン酸と炭素原子数2~18のグ リコールもしくはこれらのグリコールの平均付加モル数 2~500のポリアルキレングリコールとのハーフアミ ド;並びに、それらの一価金属塩、二価金属塩、アンモ ニウム塩及び有機アミン塩等が挙げられる。中でもマレ イン酸及びその塩、無水マレイン酸、マレイン酸エステ ル類からなる群より選ばれる1種以上の単量体を必須と が1~40の範囲の単量体(a)に比べて多い割合(重 50 するのが好ましく、マレイン酸又はその塩を必須とする

のが特に好ましい。

【0029】上記共重合体(A)において、必須の構成 単位を与える単量体成分以外に、その他の共重合可能な 単量体(c)を用いることができる。このような単量体 (c) により構成単位(I I I) が形成されることにな る。上記構成単位(III)を与える単量体(c)とし ては、単量体(a)及び/又は単量体(b)と共重合可 能な単量体であり、例えば、下記のもの等が挙げられ、 これらの1種又は2種以上を用いることができる。

【0030】上記単量体(c)の例としては、例えば、 マレイン酸系単量体以外の不飽和カルボン酸系単量体を 用いることができる。具体的には、例えば、フマル酸、 イタコン酸、シトラコン酸等の不飽和ジカルボン酸類; 並びに、これらの一価金属塩、二価金属塩、アンモニウ ム塩、有機アミン塩;及びこれらの酸と炭素原子数1~ 30のアルキルアルコール、炭素原子数2~18のグリ コール、もしくはこれらのグリコールの平均付加モル数 2~500のポリアルキレングリコールとのモノエステ ル類又はジェステル類: これらの酸と炭素原子数1~3 0のアルキルアミン、炭素原子数2~18のグリコール 20 の片末端アミノ化物、もしくはこれらのグリコールの平 均付加モル数2~500のポリアルキレングリコールの 片末端アミノ化物とのモノアミド又はジアミド類;マレ イン酸と炭素原子数1~30のアルキルアルコール、炭 素原子数2~18のグリコール、もしくはこれらのグリ コールの平均付加モル数2~500のポリアルキレング リコールとのジエステル類:マレイン酸と炭素原子数1 ~30のアルキルアミン、炭素原子数2~18のグリコ ールの片末端アミノ化物、もしくはこれらのグリコール の平均付加モル数2~500のポリアルキレングリコー ルの片末端アミノ化物とのジアミド類;(メタ)アクリ ル酸等の不飽和モノカルボン酸類;並びに、これらの一 価金属塩、二価金属塩、アンモニウム塩、有機アミン 塩;及びこれらの酸と炭素原子数1~30のアルキルア ルコール、炭素原子数2~18のグリコール、もしくは **これらのグリコールの平均付加モル数2~500のボリ** アルキレングリコールとのエステル類;及びこれらの酸 と炭素原子数2~18のグリコールの片末端アミノ化 物、もしくはこれらのグリコールの平均付加モル数2~ 500のポリアルキレングリコールの片末端アミノ化物 40 とのアミド類; 等を挙げることができ、これらの1種又 は2種以上を用いることができる。

【0031】上記単量体(c)としては、上記のものに 限定されず、例えば、ビニルスルホネート、(メタ)ア リルスルホネート、2-(メタ)アクリロキシエチルス ルホネート、3-(メタ)アクリロキシプロピルスルホ ネート、3-(メタ)アクリロキシ-2-ヒドロキシブ ロビルスルホネート、3-(メタ)アクリロキシ-2-ヒドロキシプロビルスルホフェニルエーテル、3-(メ

10

ホベンゾエート、4-(メタ)アクリロキシブチルスル ホネート、(メタ) アクリルアミドメチルスルホン酸、 (メタ) アクリルアミドエチルスルホン酸、2-メチル プロパンスルホン酸 (メタ) アクリルアミド、スチレン スルホン酸等の不飽和スルホン酸類、並びに、それらの 一価金属塩、二価金属塩、アンモニウム塩及び有機アミ ン塩: (メタ) アクリルアミド、(メタ) アクリルアル キルアミド、N-メチロール (メタ) アクリルアミド、 N、N-ジメチル(メタ)アクリルアミド等の不飽和ア ミド類; (メタ) アクリル酸アミノエチル、(メタ) ア クリル酸メチルアミノエチル、 (メタ) アクリル酸ジメ チルアミノエチル、(メタ)アクリル酸ジメチルアミノ プロピル、(メタ)アクリル酸ジブチルアミノエチル、 ビニルビリジン等の不飽和アミノ化合物類; 1, 4-ブ タンジオールモノ (メタ) アクリレート、1,5-ペン タンジオールモノ (メタ) アクリレート、1,6-ヘキ サンジオールモノ(メタ)アクリレート等のアルカンジ オールモノ(メタ)アクリレート類:酢酸ビニル、プロ ビオン酸ビニル等のビニルエステル類; スチレン等の芳 香族ビニル類;ジビニルベンゼン等のジビニル芳香族 類;トリアリルシアヌレート等のシアヌレート類;(メ タ) アリルアルコール、グリシジル (メタ) アリルエー テル等のアリル類:ボリジメチルシロキサンプロピルア ミノマレインアミド酸、ポリジメチルシロキサンアミノ プロピレンアミノマレインアミド酸、ポリジメチルシロ キサンービスー(プロピルアミノマレインアミド酸)、 ポリジメチルシロキサン-ビス-(ジプロピレンアミノ マレインアミド酸)、ポリジメチルシロキサンー(1-プロビルー3-アクリレート)、ポリジメチルシロキサ ンー(1-プロピル-3-メタクリレート)、ポリジメ チルシロキサンービスー(1-プロピルー3-アクリレ ート)、ポリジメチルシロキサン-ビス-(1-プロビ ルー3-メタクリレート)等のシロキサン誘導体:等の 1種又は2種以上も用いることができる。

【0032】上記共重合体(A)における単量体(c) 由来の構成単位(III)の割合は、本発明の効果を損 なわない範囲内であれば特に制限されないが、共重合体 (A)全体の0~50重量%が好ましく、0~30重量 %以下がより好ましい。

【0033】本発明における共重合体(A)を得るに は、重合開始剤を用いて上記単量体成分を共重合させれ ばよい。共重合は、溶液重合や塊状重合等の公知の方法 で行うことができる。溶液重合は回分式でも連続式でも 行うことができ、その際に使用される溶媒としては特に 限定されず、例えば、水;メチルアルコール、エチルア ルコール、イソプロピルアルコール等のアルコール;ベ ンゼン、トルエン、キシレン、シクロヘキサン、n-ヘ キサン等の芳香族あるいは脂肪族炭化水素; 酢酸エチル 等のエステル化合物;アセトン、メチルエチルケトン等 タ) アクリロキシ-2-ヒドロキシプロピルオキシスル 50 のケトン化合物; テトラヒドロフラン、ジオキサン等の

環状エーテル化合物等が挙げられるが、原料単量体及び 得られる重合体の溶解性から、水及び炭素数1~4の低 級アルコールよりなる群から選ばれた少なくとも1種を 用いることが好ましく、その中でも水を溶媒に用いるの が、脱溶剤工程を省略できる点でさらに好ましい。

【0034】上記共重合体(A)を製造するために水溶液重合を行なう場合には、ラジカル重合開始剤として、水溶性の重合開始剤、例えば、過硫酸アンモニウム、過硫酸ナトリウム、過硫酸カリウム等の過硫酸塩;過酸化水素;2,2'-アゾビス-2-メチルプロピオンアミジン塩酸塩等のアゾアミジン化合物、2,2'-アゾビス-2-(2-イミダゾリン-2-イル)プロパン塩酸塩等の環状アゾアミジン化合物、2-カルバモイルアゾイソブチロニトリル等のアゾニトリル化合物等の水溶性アゾ系開始剤等が使用され、この際、亜硫酸水素ナトリウム等のアルカリ金属亜硫酸塩、メタニ亜硫酸塩、次亜燐酸ナトリウム、モール塩等のFe(II)塩、ヒドロキシメタンスルフィン酸ナトリウム二水和物、ヒドロキシルアミン塩酸塩、チオ尿素、L-アスコルビン酸

(塩)、エリソルビン酸(塩)等の促進剤を併用するこ 20 ともできる。中でも、過酸化水素とL-アスコルビン酸(塩)等の促進剤との組み合わせが好ましい。これらのラジカル重合開始剤や促進剤はそれぞれ単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

【0035】又、低級アルコール、芳香族若しくは脂肪族炭化水素、エステル化合物、又は、ケトン化合物を溶媒とする溶液重合を行う場合、あるいは塊状重合を行う場合には、ベンゾイルバーオキシド、ラウロイルバーオキシド、ナトリウムバーオキシド等のパーオキシド; セーブチルハイドロバーオキシド、クメンハイドロバーオ 30キシド等のハイドロバーオキシド;アゾビスイソブチロニトリル等のアゾ化合物等がラジカル重合開始剤として用いられる。この際アミン化合物等の促進剤を併用することもできる。さらに、水一低級アルコール混合溶媒を用いる場合には、上記の種々のラジカル重合開始剤、又は、ラジカル重合開始剤と促進剤の組み合わせの中から適宜選択して用いることができる。

【0036】共重合の際の全単量体成分の使用量は、他の原料を含む全原料に対して30重量%以上であることが好ましい。より好ましくは40~99重量%の範囲、さらに好ましくは50~99重量%の範囲、とりわけ好ましくは55~95重量%の範囲、最も好ましくは60~90重量%の範囲である。特に、全単量体成分の使用量がこの範囲より低すぎると、重合率の低下や生産性低下をもたらし好ましくない。

【0037】各単量体の反応容器への投入方法は特に限定されず、全量を反応容器に初期に一括投入する方法、全量を反応容器に分割若しくは連続投入する方法、一部を反応容器に初期に投入し、残りを反応容器に分割若しくは連続投入する方法のいずれでもよい。具体的には、

単重体(a)と単重体(b)の全部を反応容器に連続投入する方法、単量体(a)の一部を反応容器に初期に投入し、単量体(a)の残りと単量体(b)の全部を反応容器に連続投入する方法、或いは、単量体(a)の一部と単重体(b)の一部を反応容器に初期に投入し、単量体(a)の残りと単量体(b)の残りをそれぞれ反応容器に交互に数回に分けて分割投入する方法等が挙げられる。さらに、反応途中で各単量体の反応容器への投入速度を連続的又は段階的に変えることにより各単量体の単位時間当りの投入重重比を連続的又は段階的に変化させて、共重合体(A)中の構成単位(I)と構成単位(I)の比率が異なる共重合体の混合物を重合反応中に合成するようにしてもよい。尚、ラジカル重合開始剤は反応容器に初めから仕込んでも良く、反応容器へ滴下しても良く、また目的に応じてこれらを組み合わせてもよい。

【0038】上記共重合体(A)の分子量調整のため、連鎖移動剤を用いることができる。連鎖移動剤としては特に限定されず、例えば、メルカプトエタノール、チオグリセロール、チオグリコール酸、2ーメルカプトプロピオン酸、チオグリコール酸オクチル、3ーメルカプトプロピオン酸オクチル、2ーメルカプトエタンスルホン酸等のチオール系連鎖移動剤等が挙げられる。これらは単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。さらに、共重合体(A)の分子量調整のためには、単量体(c)として(メタ)アリルスルホン酸(塩)類等の連鎖移動性の高い単量体を用いることも有効である。

【0039】所定の分子量の共重合体(A)を再現性よく得るには、共重合反応を安定に進行させることが必要であることから、溶液重合する場合には、使用する溶媒の25℃における溶存酸素濃度を5ppm以下の範囲とすることが好ましい。好ましくは0.01~4ppmの範囲、さらに好ましくは0.01~2ppmの範囲である。尚、溶媒に単量体を添加後、窒素置換等を行う場合には、単量体をも含んだ系の溶存酸素濃度を上記範囲内とする。尚、溶媒の溶存酸素濃度の調整は、重合反応槽で行ってもよく、予め溶存酸素量を調整したものを用いてもよく、溶媒中の酸素を追い出す方法としては、例えば、下記の(1)~(5)の方法が挙げられる。

- (1)溶媒を入れた密閉容器内に窒素等の不活性ガスを 加圧充填後、密閉容器内の圧力を下げることで溶媒中の 酸素の分圧を低くする。窒素気流下で、密閉容器内の圧 力を下げてもよい。
- (2)溶媒を入れた容器内の気相部分を窒素等の不活性 ガスで置換したまま液相部分を長時間激しく攪拌する。
- (3)容器内に入れた溶媒に窒素等の不活性ガスを長時間パブリングする。
- 50 (4)溶媒を一旦沸騰させた後、窒素等の不活性ガス雰

囲気下で冷却する。

(5)配管の途中に静止型混合機(スタティックミキサー)を設置し、溶媒を重合反応槽に移送する配管内で窒素等の不活性ガスを混合する。

【0040】共重合により得られた上記共重合体(A)は、そのままでも本発明のセメント混和剤の必須成分として用いられるが、取り扱い性の観点から、pHを5以上に調整しておくことが好ましい。しかしながら、重合をpH5以上で行なった場合、重合率の低下が起こると同時に、共重合性が悪くなり、セメントに対する分散性能が低下するため、pH5未満で共重合反応を行い、共重合後にpHを5以上に調整することが好ましい。pHの調整は、例えば、一価金属及び二価金属の水酸化物及び炭酸塩等の無機塩;アンモニア;有機アミン;等のアルカリ性物質の1種又は2種以上を用いて行なうことができる。又、反応終了後、必要ならば濃度調整を行うこともできる。

【0041】上記共重合体(A)の重量平均分子量としては、ゲルバーミエーションクロマトグラフィー(以下「GPC」ともいう)によるポリエチレングリコール換 20 算で1,000~500,000が好ましく、10,000~150,000が好ましい。このような重量平均分子量の範囲を選ぶことで、より高い分散性能を発揮するセメント混和剤が得られる。

【0042】また、本発明のセメント混和剤においては、2種類以上の共重合体(A)を組み合わせて用いることができる。例えば、不飽和(ボリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)由来の構成単位(II)との割合(重量比又はモル比)の異なる2種類以上の共重合体(A)の組み合わせ、各共重合体において上記一般式(1)で示される不飽和(ボリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)のオキシアルキレン基の平均付加モル数nの異なる2種類以上の共重合体(A)の組み合わせ等が可能である。

【0043】本発明のセメント混和剤は、上記一般式(1)で表わされる不飽和(ボリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)を共重合体(A)に対して1~100重量%含有することが重要である。より好ましくは2~100重量%、さらに好ましくは3~90重量%、とりわけ好ましくは5~80重量%である。該不飽和(ボリ)アルキレングリコールエーテル系単量体

(a)の含有量が1重量%未満の場合には、スランプロス防止性と粘性低減性が不十分となり好ましくなく、他方、100重量%を超える場合には、セメントに対する分散性が低下して好ましくない。尚、該不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)は、共重合体(A)の重合に用いた不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)、即ち、共重合体

14

(A)の構成単位(1)を導いた不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)と同一であってもよいし、異なっていてもよい。さらに、2種類以上の不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)を用いてもよい。

【0044】本発明のセメント混和剤は、水溶性ポリアルキレングリコール(B)を上記共重合体(A)に対して1~50重量%含有することが重要である。より好ましくは2~50重量%、さらに好ましくは2~40重量%、とりわけ好ましくは3~30重量%である。水溶性ポリアルキレングリコール(B)の含有量が1重量%未満の場合には、スランプロス防止性と粘性低減性が不十分となり好ましくなく、他方、50重量%を超える場合には、セメントに対する分散性が低下して好ましくない。

【0045】又、水溶性ポリアルキレングリコール(B)のオキシアルキレン基の炭素原子数としては、2~18の範囲が適当であるが、2~8の範囲が好ましく、2~4の範囲がより好ましい。さらに、水溶性ポリアルキレングリコール(B)は水溶性であることが必要であることから、親水性の高い炭素原子数が2のオキシアルキレン基、即ちオキシエチレン基を必須成分として含むことが好ましく、50モル%以上がオキシエチレン基であることがより好ましく、90モル%以上がオキシエチレン基であることがさらに好ましい。又、オキシアルキレン基の繰り返し単位は同一であってもあるいは異なっていてもよく、オキシアルキレン基が2種以上の混合物の形態である場合には、ブロック状付加、ランダム状付加、交互状付加等のいずれの付加形態でもよい。又、水溶性ポリアルキレングリコール(B)の末端基は

水素原子、炭素原子数 $1 \sim 30$ のアルキル基又は(アルキル)フェニル基が適当であるが、水素原子が好ましい。又、水溶性ポリアルキレングリコール(B)の平均分子量としては、 $500\sim200$, 000の範囲が好ましいが、 $1,000\sim100$, 000の範囲がより好ましく、 $2,000\sim50$, 000の範囲がさらに好ましい。

【0046】両末端基が水素原子である水溶性ポリアルキレングリコール(B)として具体的には、ポリエチレングリコール、ポリプロピレングリコール、ポリエチレンポリプロピレングリコール、ポリエチレンがリコール等が挙げられるが、水溶性ポリアルキレングリコール(B)は水溶性であることが必要であることから、親水性の高いオキシエチレン基を必須成分として含むポリアルキレングリコールが好ましく、90モル%以上のオキシエチレン基を必須成分として含むポリアルキレングリコールがより好ましい。中でもポリエチレングリコールがより好ましく、ポリエチレングリコールが最も好ましい。

50 又、2種類以上の水溶性ポリアルキレングリコール

(B)を用いてもよい。尚、本発明の水溶性ポリアルキレングリコール(B)は、水溶性であることが必要であることから、本質的に水不溶性である公知のオキシアルキレン系消泡剤を本発明の水溶性ポリアルキレングリコール(B)として用いることはできない。

【0047】本発明のセメント混和剤は、上記共重合体(A)を必須成分として含有し、上記不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)を共重合体(A)に対して1~100重量%含有し、かつ、上記水溶性ポリアルキレングリコール(B)を共重合体(A)に対して1~50重量%含有することが重要である。これらの3成分の相乗効果により、高減水率領域において高い分散性とスランプロス防止性を発揮すると同時に、粘性低減性をも有する、ワーカビリティの優れたセメント混和剤となる。

【0048】本発明のセメント混和剤の必須成分である上記水溶性ポリアルキレングリコール(B)は、上記共重合体(A)の製造後に配合してもよいが、共重合体(A)を製造する際に、上記不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)と上記マレイン酸系 20単量体(b)とを必須成分として含む単量体成分以外に、水溶性ポリアルキレングリコール(B)をも含む組成物を原料として共重合反応を行なうことによって、共重合体(A)と水溶性ポリアルキレングリコール(B)とを含有するセメント混和剤を得ることができる。【0049】本発明で用いられる不飽和(ポリ)アルキ

レングリコールエーテル系単量体(a)は、アリルアルコール、メタリルアルコール、3ーブテン-1ーオール等の不飽和アルコール類に、アルキレンオキシドを1~500モル付加することによって得ることができるが、この付加反応の際に、反応系に該不飽和アルコール類以外の飽和脂肪族アルコール類(メタノール、エタノール等)や水等の活性水素を有する化合物が存在していると、主生成物である該単量体(a)以外に、該活性水素を有する化合物を出発物質とするポリアルキレングリコールを副生成物として含む組成物が得られる。本発明では、該単量体(a)の製造の際に副生するポリアルキレングリコールを除去せずに、主生成物である該単量体(a)以外にポリアルキレングリコールを副生成物として含む組成物を原料として次の共重合反応を行なうことができ、この製造方法により、容易による状態を

ができ、この製造方法により、容易に上記共重合体 (A)と水溶性ポリアルキレングリコール (B)とを含有するセメント混和剤を得ることができる。尚、単量体 (a)の製造の際に副生するポリアルキレングリコール が、両末端基が水素原子のポリアルキレングリコール、即ち、ポリエチレングリコールやポリエチレンポリプロピレングリコール等の場合には、活性水素を2個有する水を出発物質としていることから、該ポリアルキレングリコールの分子量は、活性水素を1個有する不飽和アルコール類を出発物質とする単量体 (a)の分子量を上回

り、通常、同程度から2倍程度の平均分子量となる。 又、共重合体(A)の製造後に、さらに水溶性ポリアルキレングリコール(B)を配合してもよく、配合する水溶性ポリアルキレングリコール(B)は、副生成物とし

16

て含まれていた水溶性ポリアルキレングリコール(B) と同一であっても異なっていてもよい。

【0050】尚、共重合反応を行なう際に用いる不飽和(ボリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)と水溶性ポリアルキレングリコール(B)とを含む組成物において、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)に対する水溶性ポリアルキレングリコール(B)の割合は0.5~50重量%が適当であるが、1~40重量%が好ましく、2~30重量%がより好ましく、2.5~20重量%がさらに好ましい。特に、水溶性ポリアルキレングリコール(B)の割合が50重量%を超える場合には、重合反応時の単量体濃度が低下して共重合体(A)の分子量が低下する為、好ましくない。

【0051】上記不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)は、共重合体(A)の製造後に配合してもよいが、共重合体(A)を製造する際に、原料として用いた不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)が、共重合体(A)に対して1~100重量%残留している時点で重合反応を停止することによって、共重合体(A)以外に、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)を共重合体に対して1~100重量%含有するセメント混和剤組成物を得ることができる。重合反応を停止する時点は、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体

(a)が、共重合体(A)に対して2~100重量%残 留している時点がより好ましく、3~90重量%残留し ている時点がさらに好ましく、4~80重量%残留して いる時点がとりわけ好ましく、5~70重量%残留して いる時点が最も好ましい。この残留する不飽和(ポリ) アルキレングリコールエーテル系単量体(a)の比率が 1 重量%未満の場合には、、スランプロス防止性と粘性 低減性が不十分となり好ましくなく、他方、100重量 %を超える場合には、セメントに対する分散性が低下し て好ましくない。尚、共重合体(A)の製造後に、さら に不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量 体(a)を配合してもよく、配合する不飽和(ポリ)ア ルキレングリコールエーテル系単量体(a)は、共重合 反応の単量体成分として用いた不飽和(ポリ)アルキレ ングリコールエーテル系単量体(a)と同一であっても 異なっていてもよい。

【0052】本発明のセメント混和剤を得るための上記 共重合体(A)の好ましい製造方法は、上記不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)と上 記マレイン酸系単量体(b)とを必須成分として含む単 重体成分以外に、上記水溶性ポリアルキレングリコール

(B)をも含む組成物を原料として共重合反応を行な い、かつ、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテ ル系単量体(a)が、共重合体(A)に対して1~10 0重量%残留している時点で重合反応を停止する方法で ある。この方法により、共重合体(A)、不飽和(ポ リ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)及び 水溶性ポリアルキレングリコール(B)の3成分を含む 本発明のセメント混和剤を容易に得ることができる。 【0053】本発明のセメント混和剤は、共重合体 (A)、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル 10 系単量体 (a)及び水溶性ポリアルキレングリコール (B) の3成分を必須成分として含むものであるが、水 溶液の形態でそのままセメント混和剤の主成分として使 用しても良いし、あるいは、カルシウム、マグネシウム 等の二価金属の水酸化物で中和して多価金属塩とした後 に乾燥させたり、シリカ系微粉末等の無機粉体に担持し

【0054】尚、セメント混和剤をセメント組成物に添加する場合、予め共重合体(A)、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)及び水溶性ポリアルキレングリコール(B)の3成分を混合したセメント混和剤を添加してもよいし、各成分を別々に添加してもよい。

て乾燥させたりすることにより粉体化して使用してもよ

63

【0055】本発明のセメント混和剤は、各種水硬性材料、すなわちセメントや石膏等のセメント組成物やそれ以外の水硬性材料に用いることができる。このような水硬性材料と水と本発明のセメント混和剤とを含有し、さらに必要に応じて細骨材(砂等)や粗骨材(砕石等)を含む水硬性組成物の具体例としては、セメントベースト、モルタル、コンクリート、プラスター等が挙げられる。

【0056】上記水硬性組成物の中では、水硬性材料としてセメントを使用するセメント組成物が最も一般的であり、該セメント組成物は、本発明のセメント混和剤、セメント及び水を必須成分として含んでなる。このようなセメント組成物は、本発明の好ましい実施形態の1つである。

【0057】上記セメント組成物において使用されるセメントとしては、特に限定はない。例えば、ボルトラン 40 していることからドセメント(普通、早強、超早強、中庸熱、耐硫酸塩及びそれぞれの低アルカリ形)、各種混合セメント(高炉セメント、シリカセメント、フライアッシュセメン 用コンクリート、資知ではでは、特に限定はない。例えば、ボルトラン 40 していることが、コンクリートを表現である。 カー・・ 第一 10 にも有効である。 優れ、施工時の代メント、自力のよりには、ボルトラン 40 していることが、コンクリートを表現るでは、コンクリート、対力リート、対力・アルミナセメント、2クリスランブ値が、スランブでは、カー・・ 10 により、高流動コント、グラウト用セメント、油井セメント、低発熱セメント、グラウト用セメント、油井セメント、低発熱セメント、自己対策の高い流動性、大力を表現高炉セメント、セメント系固化材、エコセメント(都市 50 にも有効である。

でみ焼却灰、下水汚泥焼却灰の一種以上を原料として製造されたセメント)等が挙げられ、さらに、高炉スラグ、フライアッシュ、シンダーアッシュ、クリンカーアッシュ、ハスクアッシュ、シリカヒューム、シリカ粉末、石灰石粉末等の微粉体や石膏を添加してもよい。また、骨材としては、砂利、砕石、水砕スラグ、再生骨材等以外に、珪石質、粘土質、ジルコン質、ハイアルミナ質、炭化珪素質、黒鉛質、クロム質、クロマグ質、マグネシア質等の耐火骨材が使用可能である。

【0059】上記セメント組成物における本発明のセメント混和剤の配合割合については、特に限定はないが、水硬セメントを用いるモルタルやコンクリート等に使用する場合には、固形分換算でセメント重量の0.01~10.0重量%、好ましくは0.02~5.0重量%、30 より好ましくは0.05~3.0重量%、さらに好ましくは0.1~2.0重量%となる比率の量を添加すればよい。このような添加量により、単位水量の低減、強度の増大、耐久性の向上等の各種の好ましい諸効果がもたらされる。上記配合割合が0.01%未満では、性能的に充分とはならないおそれがあり、逆に10.0%を超える多量を使用しても、その効果は実質上頭打ちとなり経済性の面からも不利となる。

【0060】上記セメント組成物は、ポンプ圧送性にも優れ、施工時の作業性を著しく改善し、高い流動性を有していることから、レディーミクストコンクリート、コンクリート2次製品(プレキャストコンクリート)用のコンクリート、遠心成形用コンクリート、振動締め固め用コンクリート、蒸気養生コンクリート、吹付けコンクリート等に有効であり、さらに、中流動コンクリート(スランプ値が22~25cmの範囲のコンクリート)、高流動コンクリート(スランプ値が25cm以上で、スランプフロー値が50~70cmの範囲のコンクリート)、自己充填性コンクリート、セルフレベリング材等の高い流動性を要求されるモルタルやコンクリート

19 【0061】又、本発明のセメント混和剤は、公知のセ メント分散剤と併用することが可能である。併用する公 知のセメント分散剤としては、例えばリグニンスルホン 酸塩;ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物;メラミ ンスルホン酸ホルマリン縮合物;ポリスチレンスルホン 酸塩;特開平1-113419号公報に記載の如くアミ ノアリールスルホン酸-フェノールーホルムアルデヒド 縮合物、などのアミノスルホン酸系;特公昭59-18 338号公報に記載の如くポリアルキレングリコールモ ノ(メタ)アクリル酸エステル系単量体、(メタ)アク リル酸系単量体、及び、これらの単量体と共重合可能な 単量体がらなる共重合体;特開昭62-119147号 公報に記載の如くスルホン酸基を有する (メタ) アクリ ル酸エステル及び必要によりこれと共重合可能な単量体 からなる共重合体、又は、その塩;特開平1-2267 57号公報に記載の如く(メタ)アクリル酸のポリエチ レン (プロピレン) グリコールエステル、 (メタ) アリ ルスルホン酸(塩)、及び、(メタ)アクリル酸(塩) からなる共重合体;特公平5-36377号公報に記載 の如く(メタ)アクリル酸のポリエチレン(プロピレ ン) グリコールエステル、(メタ) アリルスルボン酸 (塩) 若しくはp-(メタ) アリルオキシベンゼンスル ホン酸(塩)、並びに、(メタ)アクリル酸(塩)から なる共重合体;特開平5-170501号公報に記載の 如く (メタ) アクリル酸のポリエチレングリコールエス テル、(メタ) アリルスルホン酸(塩)、(メタ) アク リル酸(塩)、アルカンジオールモノ(メタ)アクリレ ート、ポリアルキレングリコールモノ(メタ)アクリレ

ら公知のセメント分散剤の複数の併用も可能である。 【0062】尚、上記公知のセメント分散剤を用いる場 合、本発明のセメント混和剤と公知のセメント分散剤と の比率、すなわち固形分換算での重量割合(重量%)と しては、使用する公知のセメント分散剤の種類、配合及 び試験条件等の違いにより一義的には決められないが、 好ましくは5/95~95/5、より好ましくは10/ 90~90/10の範囲内である。

ート、及び、分子中にアミド基を有するα、β-不飽和

【0063】又、上記セメント組成物は、以下の(1) ~(20)に例示するような他の公知のセメント添加剤 40 (材)を含有することができる。

(1)水溶性高分子物質:ポリアクリル酸(ナトリウ ム)、ポリメタクリル酸(ナトリウム)、ポリマレイン 酸(ナトリウム)、アクリル酸・マレイン酸共重合物の ナトリウム塩等の不飽和カルボン酸重合物;ポリエチレ ングリコール、ポリプロピレングリコール等のポリオキ シエチレンあるいはポリオキシプロピレンのポリマー又 はそれらのコポリマー;メチルセルロース、エチルセル ロース、ヒドロキシメチルセルロース、ヒドロキシエチ ルセルロース、カルボキシメチルセルロース、カルボキ

シエチルセルロース、ヒドロキシプロピルゼルロース等 の非イオン性セルロースエーテル類;メチルセルロー ス、エチルセルロース、ヒドロキシエチルセルロース、 ヒドロキシプロピルセルロース等の多糖類のアルキル化 又はヒドロキシアルキル化誘導体の一部又は全部の水酸 基の水素原子が、炭素数8~40の炭化水素鎖を部分構 造として有する疎水性置換基と、スルホン酸基又はそれ らの塩を部分構造として有するイオン性親水性置換基で 置換されてなる多糖誘導体;酵母グルカンやキサンタン ガム、 $\beta - 1.3$ グルカン類(直鎖状、分岐鎖状の何れ) でも良く、一例を挙げれば、カードラン、パラミロン、 パキマン、スクレログルカン、ラミナラン等)等の微生 物醗酵によって製造される多糖類;ポリアクリルアミ ド;ポリビニルアルコール;デンプン;デンプンリン酸 エステル;アルギン酸ナトリウム;ゼラチン;分子内に アミノ基を有するアクリル酸のコポリマー及びその四級 化合物等。

- (2) 高分子エマルジョン: (メタ) アクリル酸アルキ ル等の各種ビニル単量体の共重合物等。
- (3)硬化遅延剤:グルコン酸、グルコヘプトン酸、ア ラボン酸、リンゴ酸又はクエン酸、及び、これらの、ナ トリウム、カリウム、カルシウム、マグネシウム、アン モニウム、トリエタノールアミン等の無機塩又は有機塩 等のオキシカルボン酸;グルコース、フラクトース、ガ ラクトース、サッカロース、キシロース、アピオース、 リボース、異性化糖等の単糖類や、二糖、三糖等のオリ ゴ糖、又はデキストリン等のオリゴ糖、又はデキストラ ン等の多糖類、これらを含む糖蜜類等の糖類;ソルビト ール等の糖アルコール;珪弗化マグネシウム;リン酸並 単量体からなる共重合体;等を挙げることができ、これ 30 びにその塩又はホウ酸エステル類:アミノカルボン酸と その塩;アルカリ可溶タンパク質;フミン酸;タンニン 酸;フェノール;グリセリン等の多価アルコール;アミ ノトリ (メチレンホスホン酸)、1-ヒドロキシエチリ デン-1, 1-ジホスホン酸、エチレンジアミンテトラ (メチレンホスホン酸)、ジエチレントリアミンペンタ (メチレンホスホン酸) 及びこれらのアルカリ金属塩、 アルカリ土類金属塩等のホスホン酸及びその誘導体等。
 - (4) 早強剤・促進剤:塩化カルシウム、亜硝酸カルシ ウム、硝酸カルシウム、臭化カルシウム、ヨウ化カルシ ウム等の可溶性カルシウム塩;塩化鉄、塩化マグネシウ ム等の塩化物;硫酸塩;水酸化カリウム;水酸化ナトリ ウム:炭酸塩:チオ硫酸塩;ギ酸及びギ酸カルシウム等 のギ酸塩;アルカノールアミン;アルミナセメント;カ ルシウムアルミネートシリケート等。
 - (5)鉱油系消泡剤:燈油、流動パラフィン等。
 - (6)油脂系消泡剤:動植物油、ごま油、ひまし油、こ れらのアルキレンオキシド付加物等。
 - (7)脂肪酸系消泡剤:オレイン酸、ステアリン酸、と れらのアルキレンオキシド付加物等。
 - (8) 脂肪酸エステル系消泡剤:グリセリンモノリシノ

レート、アルケニルコハク酸誘導体、ソルビトールモノ ラウレート、ソルビトールトリオレエート、天然ワック ス等。

(9)オキシアルキレン系消泡剤:(ポリ)オキシエチ レン(ポリ)オキシプロピレン付加物等のポリオキシア ルキレン類;ジエチレングリコールへプチルエーテル、 ポリオキシエチレンオレイルエーテル、ポリオキシプロ ピレンブチルエーテル、ポリオキシエチレンポリオキシ プロピレン2-エチルヘキシルエーテル、炭素原子数1 2~14の高級アルコールへのオキシエチレンオキシブ 10 ロピレン付加物等の(ポリ)オキシアルキルエーテル 類:ポリオキシプロピレンフェニルエーテル、ポリオキ シエチレンノニルフェニルエーテル等の (ポリ) オキシ アルキレン (アルキル) アリールエーテル類;2,4, 7, 9-テトラメチル-5-デシン-4, 7-ジオー ル、2,5-ジメチル-3-ヘキシン-2,5-ジオー ル, 3-メチル-1-ブチン-3-オール等のアセチレ ンアルコールにアルキレンオキシドを付加重合させたア セチレンエーテル類;ジエチレングリコールオレイン酸 エステル、ジエチレングリコールラウリル酸エステル、 エチレングリコールジステアリン酸エステル等の (ボ リ) オキシアルキレン脂肪酸エステル類;ポリオキシエ チレンソルビタンモノラウリン酸エステル、ポリオキシ エチレンソルビタントリオレイン酸エステル等の (ボ リ) オキシアルキレンソルビタン脂肪酸エステル類;ポ リオキシプロピレンメチルエーテル硫酸ナトリウム、ポ リオキシエチレンドデシルフェノールエーテル硫酸ナト リウム等の(ポリ)オキシアルキレンアルキル(アリー ル)エーテル硫酸エステル塩類;(ポリ)オキシエチレ ンステアリルリン酸エステル等の(ポリ)オキシアルキ レンアルキルリン酸エステル類;ポリオキシエチレンラ ウリルアミン等の(ポリ)オキシアルキレンアルキルア ミン類:ポリオキシアルキレンアミド等。

(10)アルコール系消泡剤:オクチルアルコール、ヘキサデシルアルコール、アセチレンアルコール、グリコール類等。

(11) アミド系消泡剤:アクリレートポリアミン等。

(12) リン酸エステル系消泡剤: リン酸トリブチル、 ナトリウムオクチルホスフェート等。

(13)金属石鹸系消泡剤:アルミニウムステアレート、カルシウムオレエート等。

(14)シリコーン系消泡剤:ジメチルシリコーン油、シリコーンペースト、シリコーンエマルジョン、有機変性ポリシロキサン(ジメチルポリシロキサン等のポリオルガノシロキサン)、フルオロシリコーン油等。

(15) A E 剤:樹脂石鹸、飽和あるいは不飽和脂肪酸、ヒドロキシステアリン酸ナトリウム、ラウリルサルフェート、ABS(アルキルベンゼンスルホン酸)、LAS(直鎖アルキルベンゼンスルホン酸)、アルカンスルホネート、ボリオキシエチレンアルキル(フェニル)

エーテル、ポリオキシエチレンアルキル (フェニル) エーテル硫酸エステル又はその塩、ポリオキシエチレンアルキル (フェニル) エーテルリン酸エステル又はその塩、蛋白質材料、アルケニルスルホコハク酸、 α - オレフィンスルホネート等。

(16) その他界面活性剤:ドデシルメルカブタン等の分子内に6~30個の炭素原子を有する1価メルカプタン、ドデシルアミン等の分子内に6~30個の炭素原子を有するアミン、ラウリン酸やステアリン酸等の分子内に6~30個の炭素原子を有するカルボン酸に、エチレンオキシド、プロピレンオキシド等のアルキレンオキシドを10モル以上付加させたポリアルキレンオキシド誘導体類:アルキル基又はアルコキシ基を置換基として有しても良い、スルホン基を有する2個のフェニル基がエーテル結合した、アルキルジフェニルエーテルスルホン酸塩類:各種アニオン性界面活性剤;アルキルアミンド等の各種カチオン性界面活性剤;各種ノニオン性界面活性剤;各種両性界面活性剤等。

20 (17)防水剤:脂肪酸(塩)、脂肪酸エステル、油脂、シリコン、パラフィン、アスファルト、ワックス等。

(18)防錆剤:亜硝酸塩、リン酸塩、酸化亜鉛等。

(19) ひび割れ低減剤: ポリオキシアルキルエーテル 等。

(20)膨張材;エトリンガイト系、石炭系等。 その他の公知のセメント添加剤(材)としては、セメント湿潤剤、増粘剤、分離低減剤、凝集剤、乾燥収縮低減剤、強度増進剤、セルフレベリング剤、防錆剤、着色剤、防カビ剤等を挙げることができる。これら公知のセメント添加剤(材)は単独で用いてもよく、2種以上を併用してもよい。

【0064】上記セメント組成物において、セメント及び水以外の成分についての特に好適な実施形態としては、次の(1)~(7)が挙げられる。

(1) ①本発明のセメント混和剤、及び、②オキシアルキレン系消泡剤の2成分を必須とする組み合わせ。尚、②のオキシアルキレン系消泡剤の配合重量比としては、 ①のセメント混和剤に対して0.001~10重量%の 40 範囲が好ましい。

(2) ①本発明のセメント混和剤、②炭素原子数2~1 8のアルキレンオキシドを平均付加モル数で2~300、付加したポリオキシアルキレン鎖を有するポリアルキレングリコールモノ(メタ)アクリル酸エステル系単量体と、(メタ)アクリル酸系単量体及びこれらの単量体と共重合可能な単量体からなる共重合体(特公昭59-18338号公報、特開平7-223852号公報、特開平9-241056号公報等に記載)、③オキシアルキレン系消泡剤の3成分を必須とする組み合わせ。尚、①のセメント混和剤と②の共重合体との配合重量比として

は、5/95~95/5の範囲が好ましく、10/90~90/10の範囲がより好ましい。③のオキシアルキレン系消泡剤の配合重量比としては、①のセメント混和剤と②の共重合体との合計量に対して0.001~10重量%の範囲が好ましい。

(3) ①本発明のセメント混和剤、及び、②分子中にスルホン酸基を有するスルホン酸系分散剤の2成分を必須とする組み合わせ。スルホン酸系分散剤としては、リグニンスルホン酸塩、ナフタレンスルホン酸ホルマリン縮合物、ポリスチレンスルホン酸塩、アミノアリールスルホン酸ーフェノールーホルムアルデヒド縮合物等のアミノスルホン酸系の分散剤等が使用可能である。尚、①のセメント混和剤と②の分子中にスルホン酸基を有するスルホン酸系分散剤との配合重量比としては、5/95~95/5が好ましく、10/90~90/10がより好ましい。

(4) ①本発明のセメント混和剤、及び、②リグニンスルホン酸塩の2成分を必須とする組み合わせ。尚、①のセメント混和剤と②のリグニンスルホン酸塩との配合重量比としては、5/95~95/5が好ましく、10/90~90/10がより好ましい。

(5) ②本発明のセメント混和剤、及び、②材料分離低減剤の2成分を必須とする組み合わせ。材料分離低減剤としては、非イオン性セルロースエーテル類等の各種増粘剤、部分構造として炭素数4~30の炭化水素鎖からなる疎水性置換基と炭素数2~18のアルキレンオキシドを平均付加モル数で2~300付加したポリオキシアルキレン鎖とを有する化合物等が使用可能である。尚、①のセメント混和剤と②の材料分離低減剤との配合重量比としては、10/90~99.99/0.01が好ましく、50/50~99.9/0.1がより好ましい。この組み合わせのセメント組成物は、高流動コンクリート、自己充填性コンクリート、セルフレベリング材として好適である。

(6) ①本発明のセメント混和剤、②遅延剤の2成分を必須とする組み合わせ。遅延剤としては、グルコン酸(塩)、クエン酸(塩)等のオキシカルボン酸類、グルコース等の糖類、ソルビトール等の糖アルコール類、アミノトリ(メチレンホスホン酸)等のホスホン酸類等が使用可能である。尚、①のセメント混和剤と②の遅延剤 40との配合重量比としては、50/50~99.9/0.1の範囲が好ましく、70/30~99/1の範囲がより好ましい。

(7) ①本発明のセメント混和剤、②促進剤の2成分を必須とする組み合わせ。促進剤としては、塩化カルシウム、亜硝酸カルシウム、硝酸カルシウム等の可溶性カルシウム塩類、塩化鉄、塩化マグネシウム等の塩化物類、チオ硫酸塩、ギ酸及びギ酸カルシウム等のギ酸塩類等が使用可能である。尚、①のセメント混和剤と②の促進剤との配合重量比としては、10/90~99.9/0.

1の範囲が好ましく、20/80~99/1の範囲がより好ましい。

[0065]

(13)

【実施例】以下に実施例を挙げ、本発明をさらに具体的 に説明するが、本発明はこれだけに限定されるものでは ない。尚、下記実施例、比較例及び表中、特にことわり のない限り、「%」は重量%を、「部」は重量部を表わ すものとする。

【0066】製造例において、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体の製造時に副生するポリアルキレングリコールの生成量は、下記の条件で測定した。

【0067】<ポリアルキレングリコールの生成量の測定条件>

機 種:島津製作所社 LC-10

検出器:示差屈折計(RI)検出器(HITACHI

3350 RI MONITOR)

溶離液:種類 イオン交換水

流量 1.5ml/分

20 カラム:種類 昭和電工(株)製、「Shodex G F-310」4.6×300mm

温度 40℃

実施例及び比較例における各単量体の反応率及び得られた共重合体の重量平均分子量は、下記の条件で測定した。

【0068】 <各原料単量体の反応率測定条件>

機 種:日本分光社 Borwin

検出器: 示差屈折計 (RI) 検出器 (HITACHI 3350 RI MONITOR)

溶離液: 種類 アセトニトリル/0. 1%りん酸イオン 交換水溶液=50/50(vol%)

流量 1.0ml/分

カラム: 種類 東ソー (株) 製、「ODS-120T」 +「ODS-80Ts」各 4.6×250mm 温度 40℃

<共重合体の重量平均分子量測定条件>

機 種:Waters LCM1

検出器:示差屈折計(RI)検出器(Waters410)

40 溶離液:種類 アセトニトリル/0.05M酢酸ナトリウムイオン交換水溶液=40/60(vol%)、酢酸でpH6.0に調整

流量 0.6ml/分

カラム: 種類 東ソー (株) 製、「TSK-GEL G 4000SWXL」+「G3000SWXL」+「G2 000SWXL」+「GUARD COLUMN」各 7. 8×300mm、6. 0×40mm

温度 40℃

検量線:ポリエチレングリコール基準

50 <製造例1>温度計、攪拌機、窒素及びアルキレンオキ

シド導入管を備えたステンレス製髙圧反応器に不飽和ア ルコールとしてメタリルアルコール(2-メチル-2-プロペン-1-オール)196部、付加反応触媒として 水酸化ナトリウム3.1部を仕込み、攪拌下に反応容器 内を窒素置換し、窒素雰囲気下で150℃まで加熱し た。そして、安全圧下で150℃を保持したままエチレ ンオキシド6310部を反応器内に導入し、アルキレン オキシド付加反応が完結するまでその温度を保持して反 応を終了した。得られた反応生成物(以下、M-1と称 す。)は、メタリルアルコールに平均50モルのエチレ 10 ンオキシドが付加した不飽和ポリアルキレングリコール エーテル系単量体 (以下、MAL-50と称す。) とと もに、副生成物としてポリアルキレングリコール (ポリ エチレングリコール)を含むものであり、ポリエチレン グリコールの生成量は、不飽和ポリアルキレングリコー ルエーテル系単量体に対して5.0%であった。

【0069】<製造例2~7>不飽和アルコール、付加米

* 反応触媒である水酸化ナトリウム、アルキレンオキシドの種類及び使用量を表1に示すように変更したこと以外は製造例1と同様にして、不飽和アルコールへのアルキレンオキシド付加反応を行ない、不飽和ポリアルキレングリコールエーテル系単量体とポリアルキレングリコールとを含む反応生成物(M-2)~(M-7)を得た。尚、アルキレンオキシド付加反応は全て150℃で行ない、エチレンオキシドとプロピレンオキシドと別ロピレンオキシドを用いた場合は、不飽和アルコールにまずエチレンオキシド全量を付加させた後、次にプロピレンオキシドを付加させるという方法でブロック状付加物を得た。得られた反応生成物における不飽和ポリアルキレングリコールエーテル系単量体に対する副生ポリアルキレングリコール生成量は表1に示す。

【0070】 【表1】

| 製造 | 主教 | 不飽和ポリ アルキレン グリコール | 不飽和アルコール | | エチレンオキシ ド | | プロピレンオキ シド | | 水酸化 ナトリ ウム | 剛生ポリアルキレングリ | コール |
|----|-----------|-------------------------|-----------|--------|--------------|-------------|---------------|-------------|------------------|------------------------|------------|
| 例 | 物番号 | エーテル系 単量体 略号 | 種類 | 使用量(部) | 使用量 (部) | 平均付加 モル数 | 使用量 (部) | 平均付加 モル数 | 使用量 (部) | 種類 | 生成量 (%) |
| | M-1 | MAL-50 | メタリルアルコール | 196 | 6310 | 50 | | | 3.1 | ポリエチレングリコール | 5.0 |
| 2 | H-2 | MAL-75 | メタリルアルコール | 131 | 6325 | 75 | | | | ポリエチレングリコール | 5.3 |
| 3 | M-3 | MAL-100 | メタリルアルコール | 98 | 6390 | 100 | | | | ポリエチレングリコール | 6.4 |
| 4 | M-4 | MAL-200 | メタリルアルコール | 49 | 6726 | 200 | | | | ポリエチレングリコール | 12.0 |
| 5 | ¥-5 | MAL-70E05PO | メタリルアルコール | 70 | 3184 | 70 | 294 | 5 | 1.7 | ポリエチレンポリプロピ レングリコール | |
| 6 | M-6 | AL-50 | アリルアルコール | 158 | 6154 | 50 | | | | ポリエチレングリコール | 2.5 |
| 7 | M-7 | AL-75 | アリルアルコール | 105 | 6195 | 75 | | | | ポリエチレングリコール | 3.2 |

【0071】<実施例1-セメント混和剤(1)の製造 >温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷 却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水279 部、製造例1で得られた反応生成物 (M-1) 420. 0部(MAL-50を400部、ポリエチレングリコー ルを20.0部含有)、及びマレイン酸41.4部を仕 込み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った状 態で過酸化水素0.363部とイオン交換水6.89部 とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、イオ ン交換水8.92部にL-アスコルビン酸0.470部 を溶解させた水溶液を反応容器内に1時間かけて滴下し た。その後、1時間引き続いて65℃に温度を維持した 後、重合反応を終了した。尚、重合成分濃度(全単量体 成分の全原料に対する重量%濃度)は60%であった。 その後、重合反応温度以下の温度で水酸化ナトリウム水 溶液を用いて反応溶液をpH7に中和し、本発明のセメ ント混和剤(1)を得た。

【0072】<実施例2-セメント混和剤(2)の製造>温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水275部、製造例2で得られた反応生成物(M-2)421. 2部(MAL-75を400部、ポリエチレングリコー ルを21.2部含有)、及びマレイン酸28.7部を仕込み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った状態で過酸化水素0.249部とイオン交換水4.73部とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、イオン交換水6.12部にL-アスコルビン酸0.322部を溶解させた水溶液を反応容器内に1時間かけて滴下した。その後、1時間引き続いて65℃に温度を維持した後、重合反応を終了した。尚、重合成分濃度(全単量体成分の全原料に対する重量%濃度)は60%であった。その後、重合反応温度以下の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用いて反応溶液をpH7に中和し、本発明のセメント混和剤(2)を得た。

【0073】<実施例3-セメント混和剤(3)の製造>温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷、却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水273部、製造例3で得られた反応生成物(M-3)425.6部(MAL-100を400部、ボリエチレングリコールを25.6部含有)、及びマレイン酸21.8部を仕込み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った状態で過酸化水素0.189部とイオン交換水3.59部とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、イ50オン交換水4.65部にL-アスコルビン酸0.245

(15)

部を溶解させた水溶液を反応容器内に1時間かけて滴下した。その後、1時間引き続いて65℃に温度を維持した後、重合反応を終了した。尚、重合成分濃度(全単重体成分の全原料に対する重量%濃度)は60%であった。その後、重合反応温度以下の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用いて反応溶液をpH7に中和し、本発明のセメント混和剤(3)を得た。

【0074】<実施例4-セメント混和剤(4)の製造 >温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷 却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水270 部、製造例4で得られた反応生成物(M-4)448. O部 (MAL-200を400部、ポリエチレングリコ ールを48.0部含有)、及びマレイン酸12.1部を 仕込み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った 状態で過酸化水素0.102部とイオン交換水1.93 部とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、イ オン交換水2.50部にL-アスコルビン酸0.131. 部を溶解させた水溶液を反応容器内に 1 時間かけて滴下 した。その後、1時間引き続いて65℃に温度を維持し た後、重合反応を終了した。尚、重合成分濃度(全単量 20 体成分の全原料に対する重量%濃度)は60%であっ た。その後、重合反応温度以下の温度で水酸化ナトリウ ム水溶液を用いて反応溶液をpH7に中和し、本発明の セメント混和剤(4)を得た。

【0075】<実施例5-セメント混和剤(5)の製造 >温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷 却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水275 部、製造例5で得られた反応生成物 (M-5) 422. 0部 (MAL-70EO5POを400部、ポリエチレ ンポリプロピレングリコールを22.0部含有)、及び マレイン酸28.7部を仕込み、65℃に昇温した。反 応容器を65°Cに保った状態で過酸化水素0.247部 とイオン交換水4.70部とからなる過酸化水素水溶液 を添加した。次いで、イオン交換水6.08部にL-ア スコルビン酸0.320部を溶解させた水溶液を反応容 器内に1時間かけて滴下した。その後、1時間引き続い て65°Cに温度を維持した後、重合反応を終了した。 尚、重合成分濃度(全単量体成分の全原料に対する重量 %濃度)は60%であった。その後、重合反応温度以下 の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用いて反応溶液をp H7に中和し、本発明のセメント混和剤(5)を得た。 【0076】<実施例6-セメント混和剤(6)の製造 >温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷 却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水280 部、製造例1で得られた反応生成物(M-1)420. 0部(MAL-50を400部、ポリエチレングリコー ルを20.0部含有)、及びマレイン酸34.1部を仕 込み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った状 態で過酸化水素 0. 490 部とイオン交換水 9. 31部

とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、アク

リル酸18.0部を反応容器内に3時間かけて滴下し、それと同時に、イオン交換水12.06部にL-アスコルビン酸0.635部を溶解させた水溶液を3.5時間かけて滴下した。その後、1時間引き続いて65℃に温度を維持した後、重合反応を終了した。尚、重合成分濃度(全単量体成分の全原料に対する重量%濃度)は60%であった。その後、重合反応温度以下の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用いて反応溶液をpH7に中和し、本発明のセメント混和剤(6)を得た。

【0077】<実施例7-セメント混和剤(7)の製造 >温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷 却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水284 部、製造例1で得られた反応生成物(M-1)420. O部(MAL-50を400部、ポリエチレングリコー ルを20.0部含有)、及びマレイン酸42.7部を仕 込み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った状 態で過酸化水素 0. 439 部とイオン交換水 8. 34 部 とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、2-ヒドロキシエチルアクリレート11.8部を反応容器内 に3時間かけて滴下し、それと同時に、イオン交換水1 0. 79部にL-アスコルビン酸0. 568部を溶解さ せた水溶液を3.5時間かけて滴下した。その後、1時 間引き続いて65℃に温度を維持した後、重合反応を終 了した。尚、重合成分濃度(全単量体成分の全原料に対 する重量%濃度)は60%であった。その後、重合反応 温度以下の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用いて反応 溶液をpH7に中和し、本発明のセメント混和剤(7) を得た。

【0078】 <実施例8-セメント混和剤(8)の製造 >温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷 却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水126 部、製造例6で得られた反応生成物(M-6)410. 0部(AL-50を400部、ポリエチレングリコール を10.0部含有)、及びマレイン酸41.4部を仕込 み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った状態 で過酸化水素1.453部とイオン交換水27.61部 とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、イオ ン交換水35.76部にL-アスコルビン酸1.882 部を溶解させた水溶液を反応容器内に 1 時間かけて滴下 した。その後、1時間引き続いて65℃に温度を維持し た後、重合反応を終了した。尚、重合成分濃度(全単量 体成分の全原料に対する重量%濃度)は70%であっ た。その後、重合反応温度以下の温度で水酸化ナトリウ ム水溶液を用いて反応溶液をpH7に中和し、本発明の セメント混和剤(8)を得た。

【0079】<実施例9-セメント混和剤(9)の製造>温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還流冷却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水140部、製造例6で得られた反応生成物(M-7)412.8部(AL-75を400部、ポリエチレングリコール

を12.8部含有)、及びマレイン酸28.7部を仕込み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った状態で過酸化水素0.997部とイオン交換水18.93部とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、イオン交換水24.52部にL-アスコルビン酸1.291部を溶解させた水溶液を反応容器内に1時間かけて滴下した。その後、1時間引き続いて65℃に温度を維持した後、重合反応を終了した。尚、重合成分濃度(全単量体成分の全原料に対する重量%濃度)は70%であった。その後、重合反応温度以下の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用いて反応溶液をpH7に中和し、本発明のセメント混和剤(9)を得た。

【0080】<実施例10-セメント混和剤(10)の 製造>温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還 流冷却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水1 08部、製造例6で得られた反応生成物 (M-6)41 0. 0部(AL-50を400部、ポリエチレングリコ ールを10.0部含有)、及びマレイン酸34.1部を 仕込み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った 状態で過酸化水素1.963部とイオン交換水37.2 9部とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、 アクリル酸18.0部を反応容器内に3時間かけて滴下 し、それと同時に、イオン交換水48.29部にL-ア スコルビン酸2.542部を溶解させた水溶液を3.5 時間かけて滴下した。その後、1時間引き続いて65℃ に温度を維持した後、重合反応を終了した。尚、重合成 分濃度(全単量体成分の全原料に対する重量%濃度)は 70%であった。その後、重合反応温度以下の温度で水 酸化ナトリウム水溶液を用いて反応溶液をpH7に中和 し、本発明のセメント混和剤(10)を得た。

【0081】<実施例11-セメント混和剤(11)の 製造>温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還 流冷却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水1 18部、製造例6で得られた反応生成物 (M-6) 41 O. O部 (AL-50を400部、ポリエチレングリコ ールを10.0部含有)、及びマレイン酸42.7部を 仕込み、65℃に昇温した。反応容器を65℃に保った 状態で過酸化水素1.758部とイオン交換水33.4 0部とからなる過酸化水素水溶液を添加した。次いで、 2-ヒドロキシエチルアクリレート11.8部を反応容 器内に3時間かけて滴下し、それと同時に、イオン交換 水43.25部にL-アスコルビン酸2.276部を溶 解させた水溶液を3.5時間かけて滴下した。その後、 1時間引き続いて65℃に温度を維持した後、重合反応 を終了した。尚、重合成分濃度(全単量体成分の全原料 に対する重量%濃度)は70%であった。その後、重合 反応温度以下の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用いて 反応溶液を p H 7 に中和し、本発明のセメント混和剤 (11)を得た。

【0082】 <比較例1-比較セメント混和剤(1)の 50

製造>温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還 流冷却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水1 17部、メタリルアルコールに平均10モルのエチレン オキシドが付加した不飽和ポリアルキレングリコールエ ーテル系単量体(ポリアルキレングリコール含まず)4 00部、及びマレイン酸193.3部を仕込み、65℃ に昇温した。反応容器を65℃に保った状態で過酸化水 素6.658部とイオン交換水59.93部とからなる 過酸化水素水溶液を添加した。次いで、イオン交換水7 7. 61部にL-アスコルビン酸8. 623部を溶解さ せた水溶液を反応容器内に1時間かけて滴下した。その 後、1時間引き続いて65℃に温度を維持した後、重合 反応を終了した。尚、重合成分濃度(全単量体成分の全 原料に対する重量%濃度)は70%であった。その後、 重合反応温度以下の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用 いて反応溶液をpH7に中和し、比較セメント混和剤 (1)を得た。

【0083】<比較例2-比較セメント混和剤(2)の 製造>温度計、攪拌機、滴下ロート、窒素導入管及び還 流冷却器を備えたガラス製反応容器に、イオン交換水1 575部を仕込み、65℃に昇温した。反応容器を65 ℃に保った状態で過酸化水素1.237部とイオン交換 水23.51部とからなる過酸化水素水溶液を添加し た。次いで、マレイン酸32.2部、及び、イオン交換 水100部とアリルアルコールに平均50モルのエチレ ンオキシドが付加した不飽和ポリアルキレングリコール エーテル系単量体(ポリアルキレングリコール含まず) 400部との混合物を、それぞれ反応容器内に3時間か けて滴下し、それと同時に、イオン交換水30.45部 にしーアスコルビン酸1.603部を溶解させた水溶液 を3.5時間かけて滴下した。その後、1時間引き続い て65℃に温度を維持した後、重合反応を終了した。 尚、重合成分濃度(全単量体成分の全原料に対する重量 %濃度)は20%であった。その後、重合反応温度以下 の温度で水酸化ナトリウム水溶液を用いて反応溶液をp H7に中和し、比較セメント混和剤(2)を得た。

【0084】<比較例3-比較セメント混和剤(3)の調製>上記の比較例2で合成した中和前の反応溶液100部に対して、ボリエチレングリコール(重量平均分子量20,000)を6.19部の割合で配合した後、水酸化ナトリウム水溶液を用いて反応溶液をpH7に中和し、比較セメント混和剤(3)を調製した。

【0085】各実施例及び比較例における、各原料単量体の反応率(%)及び得られた混和剤に含まれる共重合体の分析結果[共重合組成比(%)、不飽和ポリアルキレングリコールエーテル系単量体由来の構成単位量(モル%)、未中和型共重合体換算のカルボン酸量(meq/g)、重量平均分子量、中和型共重合体に対する不飽和ポリアルキレングリコールエーテル系単量体の含有量(%)、中和型共重合体に対するポリアルキレングリコ

ールの含有量(%)]を表2に示す。

31

*【表2】

[0086]

ж

| | 各単量体の反応率 (%) | 共重合組成比(%) | A O体 由来構 | 未中和型 換算加4.2 | 重量平 均分子 | | ポリアバトレン グリコール含 |
|-------|--------------------|------------------|-------------|----------------|------------|------------|-------------------|
| | AO体/MA/その他 | AO体/MA/その他 | 成単位(そル%) | 酸量 (meq/g) | = | (%) * 1 | 有量(%) * 2 |
| 実施例 1 | 89. 2/87. 2/0. 0 | 90.8/9.2/0.0 | 33. 5 | 1.59 | 30500 | 10.6 | 4. 9 |
| 実施例 2 | 86.5/83.3/0.0 | 93.5/6.5/0.0 | 33.3 | 1.11 | 31000 | 14.3 | 5.6 |
| 実施例3 | 80.7/77.0/0.0 | 95.1/4.9/0.0 | 33.3 | 0.85 | 34800 | 22.3 | 7.4 |
| 実施例4 | 71.5/61.2/0.0 | 97. 5/2. 5/0. 0 | 33.6 | 0.44 | 58500 | 38.5 | 16.2 |
| 実施例 5 | 74.6/71.0/0.0 | 93.6/6.4/0.0 | 33.1 | 1.10 | 29500 | 31.1 | 6.7 |
| 実施例 6 | 91.5/92.5/AA 99.0 | 88.1/7.6/0.0 | 23.7 | 1.91 | 32000 | 7.9 | 4.6 |
| 実施例 7 | 90.2/90.5/HEA 98.0 | 87.8/9.4/HEA 2.8 | 26.9 | 1.62 | 31500 | 9. 2 | 4.7 |
| 実施例8 | 65.0/64.5/0.0 | 90.7/9.3/0.0 | 33.3 | 1.61 | 22000 | 47.2 | 3.4 |
| 実施例 9 | 61.0/59.0/0.0 | 93. 5/6. 5/0. 0 | 33.3 | 1.12 | 23500 | 58.4 | 4.8 |
| 実施例10 | 68.5/67.7/AA 98.5 | 87.0/7.3/AA 5.7 | 21.4 | 2.05 | 25300 | 38.3 | 3.0 |
| 実施例11 | 67.0/66.0/HEA 97.5 | 87.1/9.2/HEA 3.7 | 25.8 | 1.58 | 24000 | 41.5 | 3.1 |
| 比較例1 | 99.0/96.0/0.0 | 60.7/39.3/0.0 | 32.6 | 5.50 | 21000 | 0.6 | 0.0 |
| | 43.0/55.0/0.0 | 87.6/12.4/0.0 | 33.3 | 1.61 | 9700 | 116.1 | 0.0 |
| 比較例3 | 43.0/55.0/0.0 | 87.6/12.4/0.0 | 33. 3 | 1.61 | 9700 | 116.1 | 70.0 |

注:*1および*2は、いずれも中和型共重合体に対する含有量である。

【0087】尚、表2においては、下記の略号を用いた。

AO体:不飽和ポリアルキレングリコールエーテル系単

量体

MA:マレイン酸 AA:アクリル酸

HEA:2-ヒドロキシエチルアクリレート

<コンクリート試験>以上のようにして得られた本発明のセメント混和剤(1)~(11)、及び比較セメント混和剤(1)~(3)を用いてコンクリート組成物を調製し、下記の方法でスランプフロー値の経時変化、拡が 30り速度、及び空気量を測定した。結果を表3に示す。

【0088】コンクリート組成物の調製は、次のようにして行なった。まず、細骨材(大井川水系産陸砂)658kg/m³を50L強制式パン型ミキサーにより10秒間混練した後、セメント(太平洋セメント社製普通ポルトランドセメント)580kg/m³を加えて10秒間混練した。その後、初期のスランプフロー値が600±50mmとなる量のセメント混和剤を含む水道水174kg/m³を加えて150秒間混練した。その後、さらに、粗骨材(青梅産砕石)895kg/m³を加えて4090秒間混練して、コンクリート組成物を得た。尚、コンクリート組成物中の気泡がコンクリート組成物の流動性に及ぼす影響を避けるために、市販のオキシアルキレン系消泡剤を用いて、空気量が2.0±0.5vol%

20 となるように調整した。尚、水/セメント比(重量比) = 0.30、細骨材率[細骨材/(細骨材+粗骨材)] (容積比)=0.424であった。セメントに対するセ メント混和剤の使用量(セメントに対するセメント混和 剤中の固形分[不揮発分]の量)(重量%)及びセメントに対するセメント混和剤中の共重合体の量(重量%) は表3に示す。尚、セメント混和剤中の固形分[不揮発 分]は、適量のセメント混和剤を130℃で加熱乾燥することにより揮発成分を除去して測定し、セメントと配 合する際に所定量の固形分[不揮発分]が含まれるよう

【0089】1) スランプフロー値の経時変化; JIS-A-1101 に準じて測定した。

に混和剤を計量して使用した。

【0090】2)拡がり速度(コンクリート組成物の粘性低下の効果の評価試験法):初期のスランプフロー値の測定の際に、スランプコーンを引き上げてからフロー値500mmに達するまでに要する時間を測定し、この時間を拡がり速度(秒)とした。尚、この時間の短いものほど、高シェアー下での粘性低減効果が優れていることを示す。

40 【0091】3)空気量; JIS-A-1128に準じて測定した。

[0092]

【表3】

| | 混和剤 共運合 A O体 は リアトトレ スランプ 使用量 体の量 の量/t ケリコートの | | プロー値 | フロー値 (mm) | | 空気量 (vol%) | | | |
|-------|---|---------------------|-----------------|-------------|-----|---------------|--------|-------------|------------|
| | /セメント (%) | /セメント (%) | ተ (%) | 量/6分 (%) | 5分後 | 6 0 分後 | 9 0 分後 | 速度 (sec) | |
| 実施例1 | 0.210 | 0.1818 | 0.0193 | 0.0089 | 645 | 530 | 400 | 11.4 | 1.9 |
| 実施例2 | 0.200 | 0.1669 | 0.0238 | 0.0093 | 530 | 522 | 405 | 10.3 | 1.7 |
| 実施例3 | 0.220 | 0.1696 | 0.0378 | 0.0125 | 610 | 525 | 433 | 9.8 | 2.0 |
| 実施例4 | 0.280 | 0.1810 | 0.0697 | 0.0293 | 580 | 527 | 470 | 9. 0 | 2. 2 |
| 実施例 5 | 0.230 | 0.1668 | 0.0519 | 0.0112 | 620 | 535 | 438 | 9. 2 | 1.8 |
| 実施例 6 | 0.200 | 0.1778 | 0.0140 | 0.0082 | 635 | 525 | 410 | 10.8 | 2.3 |
| 実施例7 | 0.210 | 0.1844 | 0.0170 | 0.0087 | 605 | 515 | 400 | 11. 1 | 2.2 |
| 実施例8 | 0. 280 | 0.1860 | 0.0877 | 0.0063 | 625 | 510 | 390 | 8.5 | 1.8 |
| 実施例 9 | 0. 270 | 0.1655 | 0. 0966 | 0.0079 | 630 | 527 | 420 | 8. 2 | 2.3 |
| 実施例10 | 0. 260 | 0.1840 | 0.0704 | 0.0056 | 635 | 530 | 405 | 9.8 | 2. 1 |
| 実施例!1 | 0.270 | 0.1867 | 0.0774 | 0.0059 | 610 | 505 | 395 | 9.4 | |
| 比較例1 | 0.220 | 0.2187 | 0. D013 | 0.0000 | 615 | 210 | 200 | 20.5 | 2.3 |
| 比較例2 | 0.530 | 0.2453 | 0.2847 | 0.0000 | 630 | 470 | 295 | 15. 3 | |
| 七較例3 | 0.700 | 0. 2447 | 0. 2840 | 0.1713 | 625 | 480 | 315 | 14. 2 | 1.9 2.1 |

【0093】表3から、比較セメント混和剤(1)を用 いた場合は、スランプフロー値の経時変化が著しく大き く、拡がり速度が著しく遅いことがわかる。一方、比較 セメント混和剤(2)又は(3)を用いた場合は、所定 のスランプフロー値を得るための添加量が多く、スラン 20 率領域においても高い分散性とスランプロス防止性を発 プフロー値の経時変化が大きく、拡がり速度が遅いこと がわかる。これに対し、本発明のセメント混和剤を用い た場合はいずれも、少ない添加量で高い分散性能を示し ており、スランプフロー値の経時変化が小さく、拡がり 速度も速いことから、コンクリート組成物の経時での流*

* 動性の低下が少なく、かつ高シェアー下での粘性低減効 果に優れていることがわかる。

[0094]

【発明の効果】本発明のセメント混和剤は、特に高減水 揮すると同時に、粘性低減性をも有している。又、本発 明のセメント混和剤を配合したセメント組成物によれ ば、ポンプ圧送が容易でワーカビリティが優れたコンク リートが得られることから、作業性並びに施工上の障害 を改善することができる。

フロントページの続き

(72) 発明者 宇野 亨

神奈川県川崎市川崎区千鳥町14-1 株式 会社日本触媒内

(72)発明者 恩田 義幸

神奈川県川崎市川崎区千鳥町14-1 株式 会社日本触媒内

【公報種別】特許法第17条の2の規定による補正の掲載

【部門区分】第3部門第1区分

【発行日】平成15年7月3日(2003.7.3)

【公開番号】特開2003-95722 (P2003-95722A)

【公開日】平成15年4月3日(2003.4.3)

【年通号数】公開特許公報15-958

【出願番号】特願2001-295740 (P2001-295740)

【国際特許分類第7版】

C04B 24/26

24/02

24/32

[FI]

C04B 24/26

Н

24/02

24/32

【手続補正書】

【提出日】平成15年2月24日(2003.2.2 4)

【手続補正1】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】発明の名称

【補正方法】変更

【補正内容】

【発明の名称】

セメント混和剤及びその製造

方法

【手続補正2】

【補正対象書類名】明細書

【補正対象項目名】特許請求の範囲

【補正方法】変更

【補正内容】

【特許請求の範囲】

【請求項1】 下記の共重合体(A)、下記一般式(1)で表わされる不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)及び水溶性ポリアルキレングリコール(B)の3成分を必須成分として含み、かつ、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)の含有量が共重合体(A)に対して1~100重量%であり、水溶性ポリアルキレングリコール(B)の含有量が共重合体(A)に対して1~50重量%であるセメント混和剤であって、該共重合体(A)は、下記一般式(1);

(式中、Yは炭素原子数 $2\sim4$ のアルケニル基を表わし、 R^2 は水素原子又は炭素原子数 $1\sim3$ 0の炭化水素基を表わし、 R^1 Oは炭素原子数 $2\sim1$ 8のオキシアルキレン基の1種又は2種以上の混合物を表わし、nはオ

キシアルキレン基の平均付加モル数であり1~500の数を表わす。)で表わされる不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)由来の構成単位(I)とマレイン酸系単量体(b)由来の構成単位(I)とを必須の構成単位として有し、かつ、構成単位(I)と構成単位(II)とが各々全構成単位中の1重量%以上を占めることを特徴とするセメント混和剤。 【請求項2】 前記マレイン酸系単量体(b)が下記一般式(2)で表わされることを特徴とする、請求項1に記載のセメント混和剤。

一般式(2);

【化1】

(式中、Xは、 $-OM_1$ XはZ-(R^3 O) qR^4 を表わし、 M_1 、 M_2 は、それぞれ独立に、水素原子、一価金属、二価金属、アンモニウム基又は有機アミノ基を表し、-Z-は、-O-YはNH-を表わし、 R^3 Oは、炭素原子数 $2\sim18$ のオキシアルキレン基の1種又は2種以上の混合物を表わし、 R^4 は、水素原子、炭素原子数 $1\sim30$ のアルキル基、フェニル基、アミノアルキル基、アルキルフェニル基又はヒドロキシルアルキル基(アミノアルキル基、アルキルフェニル基、ヒドロキシルアルキル基中のアルキル基の炭素原子数は $1\sim30$ である)を表わし、qは、オキシアルキレン基の平均付加モル数であり、 $0\sim500$ 0の数を表わす。但し、 M_1 が

(1)

結合している酸素と、Xが結合している炭素とが結合して酸無水物基(-CO-O-CO-)を構成しているものを含む。Cの場合、M、及びXは存在しない。)

【請求項3】 前記水溶性ポリアルキレングリコール(B)を構成するオキシアルキレン基が、炭素原子数が2~18のオキシアルキレン基の1種又は2種以上の混合物であり、<u>該水溶性</u>ポリアルキレングリコールの末端基が、水素原子、炭素原子数1~30のアルキル基又は(アルキル)フェニル基であることを特徴とする、請求項1又は2に記載のセメント混和剤。

【請求項4】 請求項1、2又は3に記載のセメント混和剤を製造する方法であって、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)とマレイン酸系単重体(b)とを必須成分として含む単量体成分及び水溶性ポリアルキレングリコール(B)を含む組成物を原料として共重合反応を行うことによってセメント混和剤を得ることを特徴とするセメント混和剤の製造方法。

【請求項5】 請求項1、2又は3に記載のセメント混和剤を製造する方法であって、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)とマレイン酸系単量体(b)とを必須成分として含む単量体成分及び水溶性ポリアルキレングリコール(B)を含む組成物を原料として共重合体反応を行ない、かつ、不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)が、共重合体(A)に対して1~100重量%残留している時点で重合反応を停止するととによってセメント混和剤を得るととを特徴とするセメント混和剤の製造方法。

【請求項6】 前記不飽和(ポリ)アルキレングリコールエーテル系単量体(a)とマレイン酸系単量体(b)とを必須成分として含む単量体成分及び水溶性ポリアルキレングリコール(B)を含む組成物は、該単量体(a)の製造の際に副生するポリアルキレングリコール(B)を含む組成物であることを特徴とする請求項4又は5に記載のセメント混和剤の製造方法。